# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

11-251125

(43)Date of publication of application: 17.09.1999

(51)Int.CI.

H01F 1/08 **B22F** 3/00 B22F

C22C 33/02 C22C 33/02 C22C 38/00 H01F 1/053

H01F 41/02

(21)Application number : 10-357893

(71)Applicant: SHIN ETSU CHEM CO LTD

(22)Date of filing:

16.12.1998

(72)Inventor: ITO TAKU

**MINOWA TAKEHISA** 

(30)Priority

Priority number: 09350550

Priority date: 19.12.1997

Priority country: JP

# (54) RARE-EARTH-IRON-BORON SINTERED MAGNET AND ITS MANUFACTURE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To stably obtain a rare-earth-iron-boron sintered magnet, having a high coercive force and a high specific electric resistance at a low cost. SOLUTION: A rare-earth-iron-boron sintered magnet has an R-B-(Fe, Co) alloy composition containing 0.0005-40 wt.% of one or more kinds of rare-earth oxides R'mOn (where, R' represents Y, La, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Rb, or Lu and (m) and (n) respectively represent 2, 3 and 6, 11 for Pr, 2, 3 and 4, 7 for Tb, or 2, 3 for all the others), 8-20 at.% for R (one or more kinds of rare-earth elements including Y), 2-10 at.% for B, and the balance Fe and/or for Co.

#### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

20.06.2002

[Date of sending the examiner's decision of

25.11.2004

rejection]

[Kind of final disposal of application other than

the examiner's decision of rejection or

application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision

of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

#### (19)日本国特許庁 (JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平11-251125

(43)公開日 平成11年(1999)9月17日

(51) Int.Cl. 6	識別記号		FI					
H01F 1/08	Helicities Control				1 /00		•	
B22F 3/00			H O		1/08		В	
			C 2	2 C	33/02		H	
3/02							J	
C 2 2 C 33/02	•						103A	
					38/00		303D	
		審査請求	未請求	家簡	項の数8	OL	(全 7 頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	特願平10-357893		(71)	出願人	000002	060		
•					<b>信</b> 故化:	学工拳	株式会社	
(22)出願日	平成10年(1998)12月16日		1				区大手町二丁	日6乗1县
			(72)	発明者				D THI 7
(31)優先権主張番号	特顧平9-350550		(1.5/	n of the		-	化府2丁目1年	Ø-c =
(32)優先日	平 9 (1997)12月19日						LM 2 1 日 1 1 比磁性材料研究	
(33)優先権主張国	日本 (JP)		(70) 8	発明者				TENTING .
(OU) WOOD TO THE	u~ (31)		(12)5	七ツ1台				<b>.</b>
							化府2丁目14	
							生磁性材料研究	的内
			(74) f	人野分	. 弁理士	山本	亮一 (外:	2名)
		y	49.0		1 - 2 - 2 - 2		A Company	

## (54) 【発明の名称】 希土類元素・鉄・ポロン系焼結磁石およびその製造方法

### (57)【要約】

【課題】 安価で高保磁力、高比電気抵抗の希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石を安定して得る。

【解決手段】 1種以上の希土類酸化物 R'm On (R'はY, La, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Luで、m, nはPrは2, 3および6, 11、Tbは2, 3および4, 7、その他はすべて2, 3である)を0.0005~40重量%含んで、残部がR(RはYを含む希土類元素の1種以上)、B、Feまたは/およびCoからなり、Rが8~20原子%、Bが2~10原子%、残部がFeまたは/およびCoからなるR-B-(Fe, Co)系合金組成物である希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石。

10

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 1種以上の希土類酸化物R'm O。 (R' ty, La, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy、Ho、Er、Tm、Yb、Luであり、m, nは Prがそれぞれ2, 3および6, 11、Tbが2, 3およ び4, 7、その他はすべて2, 3である)を0.0005~40 重量%含み、残部がR (RはYを含む希土類元素の1種 以上)、B、Feまたは/およびCoからなり、残部の うちRが8~20原子%、Bが2~10原子%、残りがFe または/およびCoからなるR-B-(Fe, Co)系 合金組成物であることを特徴とする希土類元素・鉄・ボ ロン系焼結磁石。

【請求項2】 希土類酸化物R'。O。 の含有量が0.000 5~10重量%である請求項1記載の希土類元素・鉄・ボ ロン系焼結磁石。

【請求項3】 希土類酸化物 R'。O。 の平均粒径が 0. 1~ 100 µ m である請求項1または2記載の希土類元素 ・鉄・ボロン系焼結磁石。

【請求項4】 R(RはYを含む希土類元素の1種以 上)、B、Feまたは/およびCoからなり、Rが8~ 20原子%、Bが2~10原子%、残部がFeまたは/およ びCoのR-B-(Fe, Co) 系合金組成物のインゴ ット合金または急冷薄帯を粉砕する工程において、1種 以上の希土類酸化物粉末R'。O。 (R'はY、La、 Pr. Nd. Sm. Eu. Gd. Tb. Dy. Ho. E r、Tm、Yb、Luであり、m, nはPrがそれぞれ 2, 3および6, 11、Tbが2, 3および4, 7、その 他はすべて2,3である)を、前記粉砕した合金組成物 に0.0006~50重量%混合し、磁場中配向成形後、焼結す ることを特徴とする希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石 の製造方法。

【請求項5】 希土類酸化物粉末R'。O。 の混合量を 0.0006~15重量%とする請求項4記載の希土類元素・鉄 ・ボロン系焼結磁石の製造方法。

【請求項6】 請求項4または5記載の希土類元素・鉄 ・ボロン系焼結磁石の製造方法により製造した希土類元 素・鉄・ボロン系焼結磁石を熱処理することを特徴とす る希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石の製造方法。

【請求項7】 希土類酸化物粉末R'。O。 のR' が Y, La, Pr, Nd, Gd, Tb, Dy, Ho, E r、Tm、Yb、Luである請求項4~6のいずれかに 記載の希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石の製造方法。

【請求項8】 希土類酸化物粉末R'』O。 の平均粒径 が  $0.1\sim 100\,\mu$  m である請求項 $4\sim7$  のいずれかに記載 の希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石の製造方法。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、回転機器、電子部 品、電気機器等の産業分野で有用な、希土類元素・鉄・

る。

[0002]

【従来の技術】R (RはYを含む希土類元素の1種以 上、以下同じ)、Fe、Co、Bからなる永久磁石、特 にRとしてNdを主成分とする希土類磁石は、その磁気 特性の高さから電子・電気機器産業の分野において、広 く利用されている。

【0003】例えば、永久磁石式回転機器には、従来安 価なフェライト磁石が主に使用されてきた。しかし近 年、回転機器のさらなる小型化、効率化の要求に対し て、高価ではあるが磁気特性の高い希土類磁石が使用さ れるようになった。一般に市販されている希土類磁石の うち、Sm-Co系磁石は、キュリー温度が高いため、 磁気特性の温度変化が小さい。また耐食性も高く、表面 処理を必要としない。しかし、原料としてCoを使用し ているため、非常に高価である。一方Nd-Fe-B系 磁石は永久磁石の中で飽和磁化が最も高く、また原料で Coを使用しないので安価である。しかし、キュリー温 度が低いため、磁気特性の温度変化が大きく耐熱性に劣 る。同時に耐食性も劣っているため、用途によっては適 当な表面処理を必要とする。いずれの材料も金属である ので、比電気抵抗は酸化物であるフェライトの比電気抵 抗の100 分の1程度の100 ~200 μΩ·cm程度と小さ い。したがって、モータなど回転機器でこの希土類磁石 が変動する磁界にさらされながら使用される場合、電磁 誘導により発生した渦電流が大量に流れ、その電流によ るジュール熱により永久磁石が発熱する。永久磁石の温 度が高くなると、とくにNd-Fe-B系磁石は磁気特 性の温度変化が大きいため、磁気特性が低下し、その結 果モータの効率も落ちる。従って、永久磁石1個あたり の大きさを小さくしたり、磁石同士の間に絶縁体を挟む などして、誘導電流を抑え発熱量を抑制しているが、こ れらはいずれもモータにかかるコストを上げている。

【0004】Nd-Fe-B系磁石はそのキュリー温度 の低さから磁気特性の温度変化が大きく、一般にあまり 高温では使えない。従来、この希土類元素・鉄・ボロン 系焼結磁石の保磁力を高める様々な試みがなされてき た。一般に、希土類焼結磁石の主相となるR<sub>2</sub> (Fe, Co) 14 B相には、Rとして、NdやPrといった軽希土類 が用いられる。これは、軽希土類の場合、希土類原子の 磁気モーメントとFe、Co原子の磁気モーメントが平 行な方向を向くことにより、飽和磁化が大きくなるため である。一方、RとしてTb、Dyといった重希土類を 用いた場合、希土類原子の磁気モーメントとFe、Co の磁気モーメントが反平行の方向を向き、飽和磁化は小 さくなる。しかし、これらの原子を用いたR2(Fe, Co) 14 B相は、結晶磁気異方性が軽希土類のものよりも大 きいため、保磁力も大きくなる。

【0005】したがって、現在まで希土類焼結磁石の保 ボロン系焼結磁石およびその製造方法に関するものであ 50 磁力を高めるのに最も効果が現れた方法は、希土類焼結

磁石の主相となるR<sub>2</sub> (Fe, Co)<sub>14</sub> B相のRの一部をD yやTbといった重希土類に置換し、結晶磁気異方性を 高めるやり方であった。この代表的方法として二合金法 が挙げられる。二合金法は、希土類永久磁石中で強磁性 相であり主相のR₂(Fe, Co)」。 B相となる部分の合金 (主相合金) と、焼結を促進し同時に主相表面をクリー ニングし保磁力を増大させる希土類リッチ相となる合金 (助剤合金) を別々に作り、混合、粉砕、焼結する方法 である。この方法を用いれば、主相 R 2 (Fe, Co) 14 B 相の部分と粒界相の希土類リッチ相の部分を別々に最適 化できる。この方法において、助剤合金にのみ重希土類 を添加すれば、重希土類のR<sub>2</sub> (Fe, Co)<sub>14</sub> Bは主相の 外側のみに生成される。R2 (Fe, Co)14 B相の保磁力 機構は核生成型であるため、主相の外側部分の結晶磁気 異方性がこのように大きくなると、保磁力は大きくな る。さらにこのとき助剤合金のみに重希土類金属を添加 すればよいので、全体に添加する場合と比べ、添加量は 少量で同じ保磁力を得ることが出来る。同時に、飽和磁 化の低下も小さい。

【0006】さて前述の通り、R2 (Fe, Co)14 B相の 保磁力機構は核生成型であるため、焼結磁石中の一つ一 つのR<sub>2</sub> (Fe, Co)<sub>14</sub> B相の結晶粒が小さくなると表面 積も小さくなり、逆磁区を発生しにくくなり、焼結磁石 全体としての保磁力も大きくなる。このように保磁力に 大きな影響を与える結晶粒径を制御するためには、焼結 温度、焼結時間が非常に重要である。希土類・鉄・ボロ ン系焼結磁石では、焼結の際に1,000 ℃を超えたあたり から液相量が増え、密度が急速に上がると同時に主相R 2 (Fe, Co)14 B相が結晶成長を始める。この変化は、 焼結温度、焼結時間、組成に非常に敏感で、綿密な管理 が必要とされる。この結晶成長を制御する方法として、 V、Mo、W、Nb、Ti等の元素を添加する方法があ る。これらの元素は、焼結磁石中では粒界にFe、B等 と融点の高い安定な化合物をつくって存在し、R2 (Fe, Co)」 B結晶粒の粒成長をある程度抑制する (J. Fidle r et al.,7th Int. Symposium on Magnetic Anisotropy &Coercivity in RE-TM Alloys, Session 1,11)

【0007】また、添加物として希土類酸化物、おもに重希土類の酸化物を用いる方法がある(特公平4-26525号公報)。これによれば、主相R2(Fe,Co)14 B相のRを置換すると効果のある重希土類元素の酸化物ほど、効果が大きい。したがって、これは添加した酸化物が還元されて、主相のR2(Fe,Co)14 B相のRを置換したため、保磁力が増大したものと考えられる。その他、A1、Cr、Mg、Zn等の酸化物を添加物として用いて保磁力を向上させる方法がある [Zhongmin Chen et a1., Journal of Magnetism and Magnetic Materials, 162(1996), 307]。これらの元素の酸化物は、酸化物中の酸素1原子当たりの標準生成ギブズエネルギーが焼結磁石の主相のR2(Fe,Co)14 B相のRの酸化物のものより

大きいことを考えると、希土類焼結磁石中で還元されて しまい、実際にはこれらの金属単体を添加した場合と同 様の効果が起きているものと考えられる。

#### [0008]

【発明が解決しようとする課題】前述のように、保磁力を上げるには、重希土類元素の金属を添加することが最も有効であるが、重希土類元素金属は非常に高価で、また同時に保磁力の増加と共に飽和磁化が下がってしまう。また、V、Mo、W、Nb、Ti等の元素の添加による方法は、粒成長をある程度抑制するが、やはり保磁力は焼結温度、焼結時間、組成に非常に敏感で、綿密な管理が必要とされる。

【0009】また誘導電流によるジュール熱により永久磁石が発熱する問題を解決するには、希土類磁石そのものの比電気抵抗が高ければよいが、これまで高い比電気抵抗と十分な磁気特性を両立するような方法はなかった。本発明はこれらの問題の解決を課題とする。

#### [0010]

【課題を解決するための手段】そこで本発明者らは、高 い比電気抵抗と十分な磁気特性を併せ持つような安価で 保磁力の高い希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石を得る ために様々な方法を考察、検討した。その結果、R-B - (Fe, Co) 系合金組成物のインゴット合金または 急冷薄帯を粉砕する工程において、1種以上の希土類酸 化物粉末R'm O。 (R' はY、La、Pr、Nd、S m, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Y b、Luであり、m, nはPrが2, 3および6, 11、 Tbが2, 3および4, 7、その他の元素はすべて2, 3である)を0.0006~50重量%混合し、磁場中配向成形 後、焼結することにより、希土類酸化物R'。O。 (R' La, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, T b、Dy、Ho、Er、Tm、Yb、Luであり、m, nはPrが2, 3および6, 11、Tbが2, 3および 4,7、その他の元素はすべて2,3である)を0.0005 ~40重量%含み、残部がR、B、Feまたは/およびC oからなるR-B-(Fe, Co)系合金組成物である 希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石合金を得られること を見いだし、さらに諸条件を確認して本発明を完成し た。すなわち本発明の要旨は、1種以上の希土類酸化物 R'm On を0.0005~40重量%含み、残部がR、B、F eまたは/およびCoからなり、Rが8~20原子%、B が2~10原子%、残部がFeまたは/およびCoからな るR-B-(Fe, Co)系合金組成物であることを特 徴とする希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石合金にあ り、また、R、B、Feまたは/およびCoからなり、 Rが8~20原子%、Bが2~10原子%、残部がFeまた は/およびCoのR-B-(Fe,Co)系合金組成物 のインゴット合金または急冷薄帯を粉砕する工程におい て、1種以上の希土類酸化物粉末 R'。O。 を、0.0006 50 ~50重量%混合し、磁場中配向成形後、焼結することを

40

特徴とする希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石の製造方 法にある。

#### [0011]

【発明の実施の形態】以下、本発明を詳細に説明する。 本発明によれば、

ΦR、B、Feまたは/およびCoからなり、Rが8~ 20原子%、Bが2~10原子%、残部がFeまたは/およ びCoのR-B-(Fe, Co)系合金組成物のインゴ ット合金または急冷薄帯を粉砕する工程において、1種 以上の希土類酸化物粉末R'm O。 を前記粉砕した合金 10 組成物に0.0006~50重量%混合し、磁場中配向成形後焼 結する。

②得られた合金を熱処理する。ことにより、1種以上の 希土類酸化物R'm On を0.0005~40重量%含んでい て、残部がR、B、Feまたは/およびCoからなり、 Rが8~20原子%、Bが2~10原子%、残部がFeまた は/およびCoのR-B-(Fe, Co)系合金組成物 である希土類元素・鉄・ボロン系焼結磁石を製造できる というものである。希土類酸化物R'm Om は絶縁体 で、焼結磁石全体の比電気抵抗を大きくする。この焼結 磁石中では、希土類酸化物 R'。O。 が分散して存在し ているため、焼結の際に主相のR2(Fe,Co)14 B相が 粒成長することを妨げ、その結果個々の結晶粒の粒径が 小さくなると同時に表面積が小さくなり、焼結磁石全体 の保磁力が上がる。また同様の理由で、焼結温度を上げ たり、焼結時間をのばしても粒が成長をしにくくなり、 焼結温度や焼結時間に非常に敏感だった保磁力が鈍感に なり、綿密な温度、時間制御が不要になり、生産効率が 上がる。

【0012】以下に、これをさらに詳述する。R-B-(Fe, Co) 系合金組成物の粉末を作製する。この合 金組成物の粉末は、例えば熔解、鋳造したインゴット合 金を粉砕してもよいし、酸化物等から直接還元拡散法を 用いて作製しても良い。熔解したものをストリップキャ スティング法を用いて急冷した急冷薄帯を粉砕したもの でもよい。また、得られた合金を水素化、脱水素化する ことによって粉砕したものでも良い。また二合金法を用 いて、主相のR<sub>2</sub> (Fe, Co)<sub>14</sub> B相をおもに含む主相合 金粉末と、希土類リッチ相を含む助剤合金粉末を別々に 前記のように作製して、混合したものでもよい。

【0013】このR-B- (Fe, Co) 系合金粉末 は、全体でRが8~20原子%、Bが2~10原子%、残部 がFeまたは/およびCoとなるようにする。R、Bが 上記範囲外では、粗大なα-Feが析出することにより 保磁力を低下させたり、強磁性相である主相のR2 (Fe. Co)14 B相の存在比が少なくなり、残留磁化を低下さ せたりし、好ましくない。

【0014】上記R-B- (Fe, Co) 系合金粉末を 1種以上の希土類酸化物粉末R'... O. と混合する。 R'は、Y、La、Pr、Nd、Sm、Eu、Gd、T 50 パターンで行うが、必要に応じてこれを繰り返したり、

b、Dy、Ho、Er、Tm、YbまたはLuであり、 その元素の酸化物中の酸素1原子当たりの標準生成ギブ ズエネルギーが小さく合金の焼結過程で他の金属に還元 されにくいという点からY、La、Pr、Nd、Gd、 Tb、Dy、Ho、Er、Tm、Yb、Luが好まし い。m, nはPrが2, 3および6, 11、Tbが2, 3 および4,7、その他の元素は2,3である。

【0015】希土類酸化物粉末R'm O。 としては、Y 2 O3 Laz O3 Pr2O3 Pr6  $O_{\,1\,1}$  ,  $N\,d_{\,2}$   $O_{\,3}$  ,  $S\,m_{\,2}$   $O_{\,3}$  ,  $E\,u_{\,2}$   $O_{\,3}$ Gd2O3 Tb2O3 Tb4O7 Dy2O 3 Ho2 O3 Er2 O3 Tm2 O3 Y b<sub>2</sub> O<sub>3</sub> 、Lu<sub>2</sub> O<sub>3</sub> が例示される。他の元素の酸 化物は、磁石を焼結する温度において、酸化物中の酸素 1原子当たりの標準生成ギブズエネルギーが、主相のR 2 (Fe, Co)14 B相中の希土類Rの酸化物R。 O。 の ものより大きいので、添加しても焼結工程中に還元され てしまい、結果的に焼結磁石中で希土類Rの酸化物Rm O。 となる。一例として、Ti、Zr、Al、Mg、 Caの酸化物をNd金属で還元する反応およびYの酸化 物をNd金属で還元する反応の標準ギブズエネルギーの 温度変化を図1に示す。磁石を焼結する温度では、T i、Zr、Al、Mg、Caの場合標準ギブズエネルギ ーが負となって還元反応が起こるが、Yの場合標準ギブ ズエネルギーが正となって還元反応は起こらない。

【0016】希土類酸化物粉末R'm Om の混合量は、 該合金への含有量を0.0005~40重量%とする必要から、 0.0006~50重量%とすることが必要であり、好ましくは 0.0006~15重量%である。

【0017】希土類酸化物粉末R'。O。 の平均粒径 は、 0.1~ 100μmがよい。粒径が 0.1μm未満では、 酸化物粉末は凝集してしまって、粒径の大きな酸化物粉 末を使用した場合と同じ結果になる。一方、 100 μ m を 超える粒径の酸化物粉末を使用すると、大きすぎて焼結 磁石中に均一に分散しない。

【0018】希土類酸化物粉末R'm O。 を前記のよう に合金組成物粉末に混合後、微粉砕し、次に磁場中成形 するが、磁場中配向成形の条件は、磁場 5~15kOe、 成形圧力 300~2,000 kgf/cm<sup>2</sup> が好ましい。

【0019】次いで磁場中配向成形した圧粉体を焼結す る。焼結条件は、N2 、Ar等の不活性雰囲気中また は真空中で、焼結温度は1,000 ~1,200 ℃がよい。焼結 温度が1,000 ℃より低いと、焼結体の密度が十分上がら ず、同時に保磁力も上がらない。焼結温度が1,200 ℃よ り高くなると、R<sub>2</sub> (Fe, Co)<sub>14</sub> B相の融点を超えるた め、大きく粒成長し保磁力が下がる。

【0020】焼結後、さらに磁気特性を向上させるため に熱処理を行うとよい。この熱処理は一般に、温度 400 ~ 800℃、時間 0.5~10時間で昇温、保持、降温という

段階または連続的に温度を変化させるパターンでも良

【0021】本発明の焼結磁石に含まれる希土類酸化物 は式R'm Om で表され、R'は、Y、La、Pr、N d, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, T m、YbまたはLuで、m, nはPrが2, 3および 6,11、Tbが2,3および4,7、その他の元素は 2, 3である。

【0022】希土類酸化物R'm O。 の含有量は、0.00 05~40重量%となるようにし、好ましくは0.0005~10重 量%とする。酸化物の量が0.0005重量%未満では、量が 少なすぎて比電気抵抗をあげる効果を示さないと同時に 焼結の際に十分に結晶成長を抑える効果を示さず、40重 量%を超えると、焼結磁石の磁気特性、特に飽和磁化を 落とす。希土類酸化物R'。〇。 の含有量は、焼結磁石 に必要とされる比電気抵抗と磁気特性との兼ね合いで決 めればよい。

【0023】希土類酸化物R'。O。 の平均粒径は、 0.1~ 100 μ mがよい。希土類酸化物粒径が 0.1 μ m未 満の焼結磁石を得ようとすると、原料として平均粒径が 0.1μm未満の希土類酸化物粉末R'。O。 を使用せね ばならず、これは前記の通り、結果的に粒径の大きな酸 化物粉末を使用した場合と同じ結果になり、一方、希土 類酸化物粒径が 100μmを超えると、もはや焼結磁石中 に均一に分散しておらず、主相のR2 (Fe, Co)14 Bの 粒成長を抑える働きがなく、高い保磁力は得られない。 [0024]

【実施例】次に本発明の実施の形態を実施例を挙げて具 体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるもので はない。

(実施例1~5および比較例1) Nd 15 原子%、Fe\*

【表 2】 30 酸化物 添加量 含有量 残留磁化 比電気抵抗 [kOe] [ kG ] Y. O. 10 6.4 10.8 10. 7 5. 2×10-4 7 Tb. 0, 10 5. 8 11. 2 10. 3 8 Dy: 0: 10 5. 6 10.2 9 Ho. O. 10 5. 9 10.6 10. 5 10. 5 10. 5 4. 4×10<sup>-4</sup> 10 Gd. O. 10 6.0

【0028】 (実施例11~16および比較例2~7) 実施例1で得られた合金インゴットを粗粉砕した粉末 に、平均粒径 2 μ m の Y 2 O 3 粉末を 0.5 重量%添加 40 混合し (ただし比較例2~7は添加なし) 、ジェットミ ルを用いて微粉砕した。微粉砕して得た粉末を、磁場中 配向成形後、表 3 に示すように1,060 ~1,160 ℃で2時 間焼結して、焼結磁石を作製した。表3に、この焼結磁

\* 75 原子%、Co 2原子%、B 8原子%となるように 金属原料を熔解し、合金インゴットを得た。上記合金イ ンゴットを粗粉砕した粉末に、平均粒径約2 μ mのY 2 O3 , Tb2 O3 , Dy2 O3 , Ho2 O3 , Gd2 〇3 粉末を0.5 重量%添加混合し(比較例1は 添加なし)、ジェットミルを用いて微粉砕して得た粉末 を、磁場中配向成形後、1,120 ℃で2時間焼結して、焼 結磁石を作製した。表1に、この焼結磁石の磁気特性お よび酸化物の含有量、比較例1の磁石の磁気特性を示 す。表1から、希土類酸化物の添加により残留磁束密度 はやや低下するが、保磁力は増加することがわかる。

[0025] 【表 1 】

添加量 添加量 含有量 保磁力 [kOe] [ kG Y. O. 0. 5 0. 30 15. 1 11. 9 2 Tb. 0. 0. 5 0. 29 15. 5 11. 実施例 3 Dy 0 0 a 0.32 0.5 15.3 4 Ho. O. 0. 6 0.26 15.0 I 3. 6

【0026】(実施例6~10)合金インゴットを粕粉 砕した粉末に、平均粒径約2μmのY2 O3 、Tb2 O3 、Dy2 O3 、Ho2 O3 、Gd2 O3 粉 末を10重量%添加混合した以外は実施例1と同様に行っ て、焼結磁石を作製した。表2に、この焼結磁石の磁気 特性、酸化物の含有量、比電気抵抗、および比較例1の 磁石の磁気特性、比電気抵抗を記す。表2から、希土類 酸化物の添加により比電気抵抗は増加することがわか

[0027]

石の磁気特性、酸化物の含有量、密度、および比較例2 ~7の磁石の磁気特性、密度を併記する。表3から、比 較例2~7は焼結温度に対して、保磁力および焼結体の 密度が敏感に変化するのに対し、実施例11~16はな めらかに変化することがわかる。

[0029]

【表3】

9	9							
			添加量 [建量]	焼精温度	含有量	保留力 [kOe]	残留磁化	医度[g/cm²]
Г		11		1060		16.0	11.3	7. 22
1		12		1080		15.8	11.6	7.34
ľ	実施例	13	0. 5	1100	0.31	15. 4	11.8	7. 41
1		14		1120		16. 1	11.9	7.50
		15		1140		14.8	12. 2	7. 51
L		18		1160		14. 5	12.4	7. 53
ı	i	2		1060		15.0	10.8	6.80
ı		3		1080		14. 7	11.4	7.16
11	比較例	4	- [	1100	-	13. 9	11.8	7. 43
	- 1	5	Į	1120		13.5	12.0	7.55
ı		6		1140		12.2	12.2	7. 58
L		7		1160		10.7	12.4	7.60

【0030】 (実施例17~20) 合金インゴットを粗 粉砕した粉末に、Y2 O3 粉末を表4に示すように種 々の割合で添加混合した以外は、実施例1と同様に行っ て焼結磁石を作製した。表4に、この焼結磁石の磁気特 性、酸化物の含有量、および比較例1の磁石の磁気特性 を併記する。表 4 から、希土類酸化物の添加量 0.2重量 %から3.0 重量%までの増加により、比較例1に比べ残 留磁束密度は低下していくが、保磁力は増大していくこ とがわかる。

[0031]

【表4】

		逐加量 [重量%]	含有量 [重量%]	保配力 [kOe]	残留磁化 【kG】
	17	0.2	0.08	14. 3	11.9
	18	0.5	0.30	15. 1	11.9
実施研	1.9	1::_0	0. 58	1.60.	1.18
	20	3. 0	1.61	16.8	11.6
比較例	Ţ	_	_	13.5	12.0

\*【0032】 (実施例21~24) 合金インゴットを粗 粉砕した粉末に、平均粒径 2 μ m の Y 2 O 3 粉末を表 5に示すように種々の割合で添加混合した以外は、実施 例1と同様に行って焼結磁石を作製した。表5に、この 焼結磁石の磁気特性、酸化物の含有量、比電気抵抗およ び比較例1の磁石の磁気特性、比電気抵抗を併記する。 表5から、希土類酸化物の添加量5重量%から40重量 %までの増加により、比較例1に比べ比電気抵抗は増大 していくが、残留磁束密度および保磁力は低下していく 20 ことがわかる。

[0033]

【表5】

		添加量[建量%]	含有量 [重量%]	保証力 [kOe]	残留磁化 【kG】	比電気抵抗 [Ω·cm]
	21	5	3. 0	14.0	11.3	2. 4×10-4
	22	10	6. 4	10.8	10.7	5. 2×10-4
実施例	23	20	13. 2	8. 0	9. 8	1. 3×10-
	24	40	27. 3	4. 2	8. 3	4. 8×10-4
比較例	1		_	13. 5	12.0	1. 8×10-4

【0034】 (実施例25) 合金インゴットを粗粉砕し た粉末に、表6に示すような組成の希土類酸化物混合物 粉末(平均粒径約3μm)を1重量%添加混合した以外 は、実施例1と同様に行って焼結磁石を作製した。表7 に、この焼結磁石および比較例1の磁石の磁気特性を記 す。表7から、希土類酸化物の混合物の添加でも、比較 例1に比べ保磁力は増大することがわかる。

[0035]

【表6】

酸化物	組成[重量%]
Y: 0:	54.6
Gd. O.	22. 8
Dy: O.	9. 6
Er. O.	4. 3
Yb. 0.	3. 4
Tb. 0.	2.5
Ho. O.	1.6
Tm. O.	0. 7
Lus Os	0. 6

[0036]

【表7】

		添加量[重量%]	保磁力 【kOe】	残留磁化 [kG]
実施例	25	1.0	15.8	i 1. 8
比較例	1	_	13.5	12.0

【0037】(実施例26)合金インゴットを粗粉砕し た粉末に、表6のような希土類酸化物混合物粉末 (平均 粒径約3 μm) を10重量%添加混合した以外は、実施例 25と同様に行って焼結磁石を作製した。表8に、この 焼結磁石および比較例1の磁石の磁気特性および比電気 抵抗を記す。表8から、希土類酸化物の混合物の添加で も、比較例1に比べ比電気抵抗は増大することがわか る。

[0038]

【表8】

12

| 添加量 保磁力 残留磁化 比電気抵抗 [scm] | 実施例 26 10 10.6 10.6 4.9×10<sup>-4</sup> | 比較例 1 - 13.5 12.0 1.8×10<sup>-4</sup>

#### [0039]

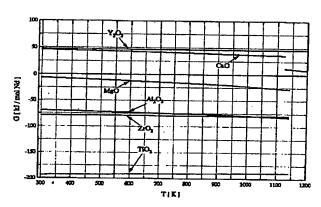
【発明の効果】本発明によれば、高い保磁力およびモータ等変動する磁界にさらされるような使用条件でも渦電\*

\* 流の発生が抑えられる大きな比電気抵抗を持つ焼結磁石 を、低コストで製造でき、また製造の効率を上げること が出来る。

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】Ti、Zr、A1、Mg、CaおよびYの酸化物をNd金属で還元する反応の標準ギブズエネルギーの温度変化を示すグラフである。

## 【図1】



フロン	トページの続き
-----	---------

(51) Int. Cl. <sup>6</sup>		識別記号	FΙ		
C 2 2 C	33/02	103	H01F	41/02	G
	38/00	3 0 3	B 2 2 F	3/00	F
H01F	1/053			3/02	R
	41/02		H01F	1/04	Н

Ξ